

Тест 2

Химични елементи, вещества и химични реакции

1. С кое от означените вещества НЕ може да взаимодейства металът натрий?

A) Cl_2

Б) H_2SO_4

В) К

Г) S

2. С кои от означените вещества НЕ може да взаимодейства неметалът хлор?

A) O_2

Б) H_2O

В) К

Г) NaOH

3. Как се нарича процесът на разпадане до йони на киселини и основи във воден разтвор?

A) химично разлагане

Б) неутрализация

В) химично заместване

Г) дисоциация

4. Кои са продуктите на взаимодействието между алкална основа и солна киселина?

A) MCl и H_2O

Б) MCl_2 и H_2O

В) MCl и H_2

Г) MCl_2 и H_2

5. Кое твърдение НЕ се отнася за химични елементи метали?

- А) Атомите на химичните елементи имат свойството да отдават електрони.
- Б) Елементите образуват киселини.
- В) Простите вещества на елементите са метали.
- Г) Оксидите им имат основен характер.

6. Кое твърдение НЕ се отнася за химични елементи неметали?

- А) Атомите на химичните елементи имат свойството да приемат електрони.
- Б) Елементите образуват киселини.
- В) Простите вещества на елементите са неметали.
- Г) Оксидите им имат основен характер.

7. С коя двойка от означените вещества взаимодейства натриевата основа?

- А) H_2 и O_2
- Б) K_2O и H_2O
- В) CO_2 и H_2SO_4
- Г) Cl_2 и K

8. С коя двойка от означените вещества солната киселина участва в процеса неутрализация?

- А) SO_2 и H_2SO_4
- Б) Na_2O и $NaOH$
- В) CO_2 и SO_2
- Г) $NaOH$ и $Ca(OH)_2$

9. От кои групи на периодичната система са елементите X и Y, ако образуват следните висши оксиди – X_2O_5 и YO_3 ?

- А) I A и VII A
- Б) IV A и VII A
- В) V A и VI A
- Г) I A и V A

Преценете какъв е видът на оксидите. Запишете формулите на оксидите на избрани от вас елементи от съответните групи.

.....

10. Кой от означените химични елементи НЕ е в един и същ период с останалите?

- А) ${}_{16}\text{S}$ (сяра)
- Б) ${}_{17}\text{Cl}$ (хлор)
- В) ${}_{18}\text{Ar}$ (аргон)
- Г) ${}_{19}\text{K}$ (калий)

В кой период и в коя група се намира този химичен елемент? Преценете вида на неговото просто вещество и на неговия оксид.

.....